

三碱基体的模型和能力学研究*

刘次全 白春礼^① 王三山^② 王莹
荣茂森^③ 祝晓清^② 黄京飞

(中国科学院昆明动物研究所细胞和分子进化开放研究实验室 昆明 650223)

(云南大学现代生物学中心 昆明 650091)

摘要 三碱基体是形成三链 DNA 结构的基元, 对其进行模型能力学研究具有一定的意义。本文在理论上给出了 22 种三碱基体, 其中有 16 种已见文献报道。通过构型能量优化、进而作总能量和氢键能的计算, 比较了这些三碱基体的相对稳定性和氢键能。

关键词: 三碱基体, 构象能计算, Watson-Crick 和 Hoogsteen 配对, 稳定性和氢键分析

如果从 1957 年 Davies 等, 首次提出三链核糖核酸的概念算起, 似乎可以说有关三碱基体的问题已经知道大约 30 多年了 (Moffat, 1991)。近几年来, 随着三链 DNA 结构研究的进展或“终于走向成熟” (Moffat, 1991), 文献报道的由 G、C、A、T 4 种碱基形成的三碱基体已超过 15 种 (Lee 等, 1979; Michel 等, 1989; Griffin 等, 1989; Strobel 等, 1990; Htun 等, 1989; Sklenar 等, 1990; Pilch 等, 1990; Been 等, 1991; Beal 等, 1991; Moffat, 1991; Roman 等, 1991; Schultz 等, 1991; Xodo 等, 1991; Michel 等, 1992; Chastain 等, 1992; Donner 等, 1992)。

在一个三碱基体中, 通常同时存在着两种基本的配对方式, 即 Watson-Crick 氢键碱基配对和 Hoogsteen (1959) 所提出的碱基配对, 即 Hoogsteen 氢键碱基配对。此外, 也存在着一些其它的配对情况, 如在 AAA、AAC、AAC⁺ 和 AAT 等三碱基体中就存在着两个 Hoogsteen 氢键碱基配对以及以下可能的排列 (Pullman 等, 1969):

Watson-Crick-reversed Hoogsteen

Reversed Watson-Crick-Hoogsteen

Reversed watson-Crick-reversed Hoogsteen

近几年来, 三链 DNA 的研究受到人们越来越多的注视。《Science》等核心杂志近 5 年来接连发表了数目可观的有关三链 DNA 的研究论文和报告, 这也为我们在理论上

* 中国科学院“八五”重大科研项目内容。 ① 中国科学院化学研究所。

② 中国科学院上海生物化学研究所。 ③ 云南省计算中心。

本文 1993 年 4 月 30 日收到。

探索三碱基体提供了宝贵的资料。

模 型 和 计 算

从 Watson-Crick 氢键碱基配对和 Hoogsteen 氢键碱基配对考虑, 在理论上尝试列出图 1 所示的, 不包括碱基互变异构体参与形成的三碱基体在内的 32 种三碱基体。这些三碱基体中, 有一些迄今尚未被实验所证实, 有的甚至在实际上可能是不存在的。

CAC ⁺	CAC	CAA	CAT	CAG	CGA	CGT	A ⁺ GC
CGC ⁺	CGC	C ⁺ AA	C ⁺ AT	C ⁺ AG	CGG	C ⁺ GT	A ⁺ GG
TGA	TGT	TAA	TAT	C ⁺ GA	C ⁺ GG	TAG	A ⁺ GT
GAA	GAG	AAA	GGA	AGA	GGG	TGG	A ⁺ GA

图 1 在理论上组合成的三碱基体

Fig. 1 Combinatory base triplets in theory

在处理时, 对于图 1 中的每一个三碱基体, 均按 Watson-Crick 氢键和 Hoogsteen 氢键将三个碱基定在一个共平面上。参照 Arnott 等 (1974, 1976) 的文献和 Fasman 主编的《Handbook of Biochemistry and Molecular Biology》(1976) 中的有关数据确定初始原子坐标。进而在 SGI 微机工作站上运用共轭梯度法作能量极小化的构型优化。每一个三碱基体均优化至能量曲线下降至与 X 轴靠近并平行于 X 轴时为止。可以看到, 在 22 个三碱基体中, 除 TGC 优化 40 步外, 其余均优化 50 步, 能量计算包括:

Internal	Nonbond
Bond	Van der Waals
Angles	Electrostatic
Torsions	Hbonds
Inversions	
Total energy	

结 果 和 讨 论

在图 2 中列出了 22 个三碱基体的结构。选择这些三碱基体的原则, 首先是考虑将已见于文献的三碱基体包括在内。其次, 也包括了 AAA、GGG 和 UAU 等三碱基体。

从图 1 和图 2 不难看出, 在三碱基体中同时存在 Watson-Crick 氢键碱基配对和 Hoogsteen 氢键碱基配对的情况下, 位于中间的碱基均系嘌呤碱基 (如 TAT 和 C⁺GC 等大多数三碱基体), 因为嘌呤碱基可以同时提供两个形成氢键的区域。然而, 在一些文献中 (Griffin 等, 1989; Michel 等, 1989; Beal 等, 1991; Been 等, 1991; Roman 等, 1991; Michel 等, 1992) GTG、GCA、AAT、CGT 和 GGC 三碱基体却存

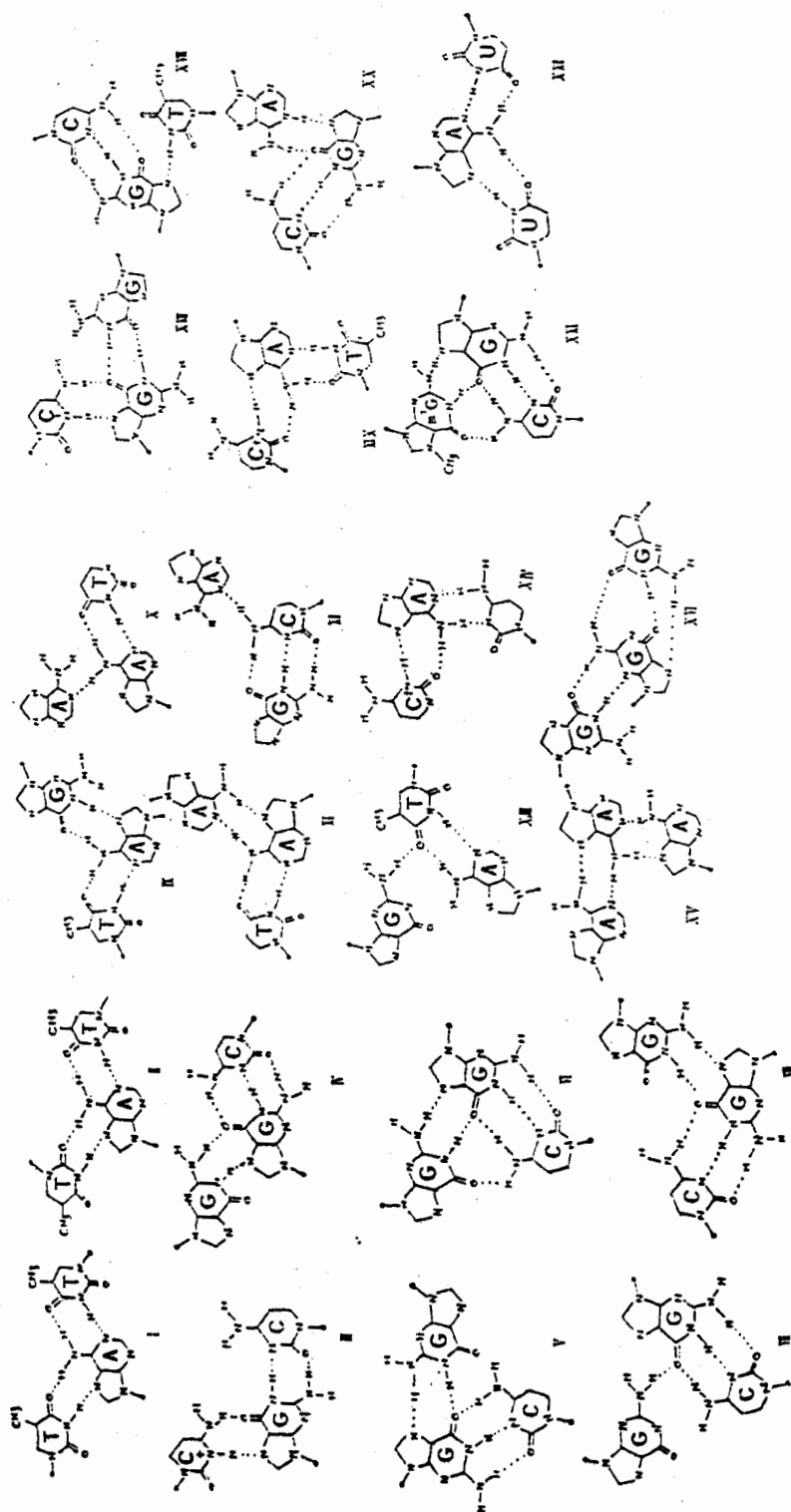


图 2 22 个三碱基体模型

Fig. 2 Model of 22 base triplets

探索三碱基体提供了宝贵的资料。

模 型 和 计 算

从 Watson-Crick 氢键碱基配对和 Hoogsteen 氢键碱基配对考虑, 在理论上尝试列出图 1 所示的, 不包括碱基互变异构体参与形成的三碱基体在内的 32 种三碱基体。这些三碱基体中, 有一些迄今尚未被实验所证实, 有的甚至在实际上可能是不存在的。

CAC ⁺	CAC	CAA	CAT	CAG	CGA	CGT	A ⁺ GC
CGC ⁺	CGC	C ⁺ AA	C ⁺ AT	C ⁺ AG	CGG	C ⁺ GT	A ⁺ GG
TGA	TGT	TAA	TAT	C ⁺ GA	C ⁺ GG	TAG	A ⁺ GT
GAA	GAG	AAA	GGA	AGA	GGG	TGG	A ⁺ GA

图 1 在理论上组合成的三碱基体

Fig. 1 Combinatory base triplets in theory

在处理时, 对于图 1 中的每一个三碱基体, 均按 Watson-Crick 氢键和 Hoogsteen 氢键将三个碱基定在一个共平面上。参照 Arnott 等 (1974, 1976) 的文献和 Fasman 主编的《Handbook of Biochemistry and Molecular Biology》(1976) 中的有关数据确定初始原子坐标。进而在 SGI 微机工作站上运用共轭梯度法作能量极小化的构型优化。每一个三碱基体均优化至能量曲线下降至与 X 轴靠近并平行于 X 轴时为止。可以看到, 在 22 个三碱基体中, 除 TGC 优化 40 步外, 其余均优化 50 步, 能量计算包括:

Internal	Nonbond
Bond	Van der Waals
Angles	Electrostatic
Torsions	Hbonds
Inversions	
Total energy	

结 果 和 讨 论

在图 2 中列出了 22 个三碱基体的结构。选择这些三碱基体的原则, 首先是考虑将已见于文献的三碱基体包括在内。其次, 也包括了 AAA、GGG 和 UAU 等三碱基体。

从图 1 和图 2 不难看出, 在三碱基体中同时存在 Watson-Crick 氢键碱基配对和 Hoogsteen 氢键碱基配对的情况下, 位于中间的碱基均系嘌呤碱基 (如 TAT 和 C⁺GC 等大多数三碱基体), 因为嘌呤碱基可以同时提供两个形成氢键的区域。然而, 在一些文献中 (Griffin 等, 1989; Michel 等, 1989; Beal 等, 1991; Been 等, 1991; Roman 等, 1991; Michel 等, 1992) GTG、GCA、AAT、CGT 和 GGC 三碱基体却存

结构形成的基础,那么,三碱基体中碱基间的相互作用,则可看作是形成 DNA 三链结构的基础。

关于碱基间的配对相互作用,王莹等(1990)曾作过理论计算,并对“氢键专一相互作用”的概念提出了异议。最近,又完成了对三碱基体中碱基间相互作用的理论研究(另文发表)。

通过对 22 个三碱基体所作的模型和能力学的理论研究,获得了不少有价值的信息和数据。当然,本文的工作仅仅是初步的,还有待于实验研究和更深入的理论研究的检验。



图 3 GGG 三碱基体经构型优化后的结构模型

Fig. 3 Structural model of GGG after Configurational Optimization

参 考 文 献

- 王莹,刘次全,黄京飞. 1990. 生物化学与生物物理学报, **22**: 265—270.
- Arnott S *et al.* 1974. *J. Mol. Biol.*, **88**: 509.
- Arnott S *et al.* 1976. *Nucleic Acids Res.*, **3**: 2459.
- Beal P A, Dervan P B. 1991. *Science*, **251**: 1360.
- Been M D, Perrontta A T. 1991. *Science*, **252**: 434.
- Chastain M, Tinocok Jr I. 1992. *Nucleic Acids Res.*, **20**: 315.
- Donner C, Kurlnand M. 1992. *Mol. Gen. Genet.*, **115**: 49.
- Fasman G D. 1976. *Handbook of Biochemistry and Molecular Biology*. Ohio: CRC Press.
- Griffin L C, Dervan P B. 1989. *Science*, **245**: 967.
- Hoogsteen K. 1959. *Acta Cryst*, **12**: 822.
- Htun H, Dahlberg J E. 1989. *Science*, **243**: 1571.
- Lee J S *et al.* 1989. *Nucleic Acids Res.*, **6**: 3073.
- Michel D *et al.* 1989. *Nature*, **342**: 391.
- Michel D *et al.* 1992. *Nucleic Acids Res.*, **20**: 439.
- Moffat A S. 1991. *Science*, **252**: 1374.
- Pilch D S *et al.* 1990. *Proc. Natl. Acad. Sci., USA* **87**: 1942.
- Pullman B, Pullman A. 1969. *Prog Nucleic Acid Res, Mol Biol.*, **9**: 327.
- Roman R F *et al.* 1991. *Science*, **254**: 270.
- Schultz S C *et al.* 1991. *Science*, **253**: 1001.
- Sklenar V, Feigon J. 1990. *Nature*, **345**: 836.
- Strobel S A, Dervan P B. 1990. *Science*, **249**: 73.

Xodo L E *et al.* 1991. *Nuclei Acids Res*, 19: 5625.

The Investigation of Triplet-base Model and Energetics *

Liu Ciquan Bai Chunli^① Wang Sanshan^② Wang Ying

Rong Maosen^③ Zhu Xiaoqing^② Huang Jingfei

(Laboratory of Cellular and Molecular Evolution,

Kunming Institute of Zoology, Academia Sinica, Kunming 650223)

(Modern Biological Center, University of Yunnan, Kunming 650091, China)

It is significant to study the model and energetics of the triplet-base, an element of forming three-stranded DNA structure. This paper, at theory, presented 22 kinds of triplet-bases, 16 of which have been reported in references. The relative stability and hydrogen bond energy of these triplet-bases have been compared by optimizing their configurational energy and computing the total and hydrogen bond energy.

Key words: Triplet-base, Computing configurational energy, Watson-Crick and Hoogsteen pairs, Stability and hydrogen bond analysis

* This project was supported by the Great Project of the Chinese Academy of Sciences.

① Institute of Chemistry, Academia Sinica.

② Shanghai Institute of Biochemistry, Academia Sinica.

③ The Computing Center of Yunnan Province.